

STIC-ILL

454266 No 717

**From:** Ceperley, Mary  
**Sent:** Tuesday, July 08, 2003 11:41 AM  
**To:** STIC-ILL  
**Subject:** REFERENCES FOR 09/901,466

PLEASE PROVIDE ME WITH A COPY OF EACH OF THE FOLLOWING REFERENCES. THANKS.

M. WERTS ET AL  
ANGEWANDTE CHEMIE, INTERNATIONAL EDITION  
(2000) 39(24), 4542-4544.

M. SHIPCHANDLER ET AL  
ANALYTICAL BIOCHEMISTRY  
(1986) 154(2), 576-577.

M. KAPLAN ET AL  
BIOCHIMICA ET BIOPHYSICA ACTA  
(1983) 728(1), 112-120.

R. DESAI ET AL  
J. INDIAN CHEMICAL SOC.  
(1971) 48(12), 1079-1082.

B. MARTINEZ ET AL  
ANALYTICA CHIMICA ACTA  
(1969) 47(1), 139-144.

I. MORI  
YAKUGAKU ZASSHI  
(1965) 85(6), 561-564.

F. BOHLMANN ET AL  
CHEM. BERICHTE  
(1965), 98(8), 2608-2610.

*Mary E. (Molly) Ceperley  
Primary Examiner Art Unit 1641  
(703) 308-4239  
Office: CM1-8D15  
Mailbox: CM1-7E12*

09/901,466

④

• 80¢  
79-LC

# Expr ssways to OLEFINS

The Wittig Reaction<sup>1</sup> provides one of the most convenient routes to olefins. Our Catalog Nr. 11 and its First Supplement list several dozen of the triphenyolphosphonium derivatives to be converted to the olefins of your choice, for instance:

C510 (Carbethoxymethylene)-triphenylphosphorane ( $C_6H_5)_3P:CHCO_2C_2H_5$  . . . 25 g. \$14.00

10,019-6 (Carbethoxyethylidene)-triphenylphosphorane ( $C_6H_5)_3P:C-CO_2C_2H_5$  . . . 25 g. \$14.00

$C_6H_5$

(Chloromethyl)-triphenylphosphonium chloride, tech.  $C_6H_5_2P(C_6H_5)_2Cl$  . . . 25 g. \$10.00

E5060 (Ethy)-triphenylphosphonium bromide  $C_6H_5_2P(C_6H_5)_2Br$  . . . . . 25 g. \$ 9.00

H3065 (2-Hydroxyethyl)-triphenylphosphonium chloride  $HOCH_2CH_2P(C_6H_5)_2Cl$  . . . 25 g. \$19.00

10,000-5 (Methoxymethyl)-triphenylphosphonium chloride  $CH_3OCH_2P(C_6H_5)_2Cl$  . . . 100 g. \$15.00

M8860 (Methyl)-triphenylphosphonium bromide  $CH_3P(C_6H_5)_2Br$  . . . . . 100 g. \$12.00

P5440 (n-Propyl)-triphenylphosphonium bromide  $C_3H_7P(C_6H_5)_2Br$  . . . . . 100 g. \$12.00

<sup>1</sup> References:

Schöllkopf, *Angew. Chem.*, 71, 260 (1959)

Trippett, *Advances in Org. Chem.*, 1, 83 (1960).

Trippett, *Quarterly Reviews*, 17, 406 (1963)

Maerker, *Organic Reactions*, 14, 270 (1965)

Levisalles, *Bull. Soc. Chim. (France)* 1021 (1958)

Fortsetzung der

BERICHTE DER DEUTSCHEN CHEMISCHEN GESELLSCHAFT

Im Auftrage der Gesellschaft Deutscher Chemiker

unter Mitwirkung von

W. GRASSMANN, W. LÜTKE, A. RIECHE

und CL. SCHÖPF

herausgegeben von

R. CRIEGEE, W. HIEBER, R. HUISGEN,

A. LÜTTRINGHAUS und H. MUSSO

Redaktion: H. ZAHN

**BEST AVAILABLE COPY**

Write for Catalog No. 11 and its supplement  
which list over 9000 products



ALDRICH CHEMICAL COMPANY  
2371 N. 30th STREET · MILWAUKEE 10, WISCONSIN

Allinvertriebung für Westdeutschland:  
EGA-CHEMIE KG, Keppler & Reif, Steinheim am Alsen

VERLAG CHEMIE · GMBH  
WEINHEIM/BERGSTADT



**FERDINAND BOHLMANN und GERHARD GRAU**  
**Polyacetylenverbindungen, LXXXIII<sup>1)</sup>**

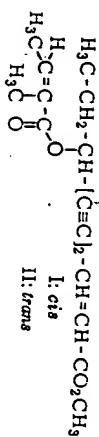
**COPY**

**Synthese und Bestimmung der absoluten Konfiguration des Angelicäsäureesters aus *Aster Novi Belgii* L.**

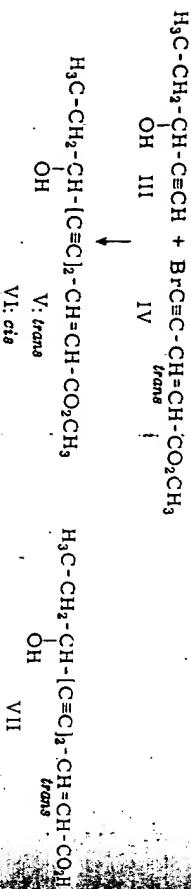
Aus dem Organisch-Chemischen Institut der Technischen Universität Berlin-Charlottenburg  
(Eingegangen am 20. Februar 1965)

Die absolute Konfiguration des Esters aus *Aster Novi Belgii* L. wird durch Synthese der optisch aktiven *trans*-Hydroxy-lactophyllumsäure ausgehend von optisch aktivem Pentin-(1)-ol-(3) sichergestellt. Weiterhin wird durch UV-Isomerisierung des synthetischen *trans*-Esters der Naturstoff dargestellt.

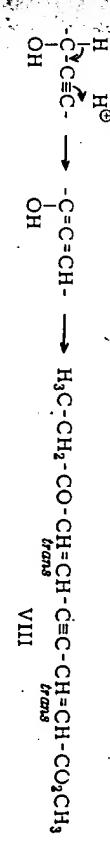
Vor einiger Zeit haben wir aus den Wurzeln von *Aster Novi Belgii* L. einen Ester isoliert<sup>2)</sup>, dem die Struktur I zugeordnet wurde.



Während das *trans*-Isomere II bereits synthetisch dargestellt werden konnte<sup>2)</sup>, stand die Synthese des Naturstoffs sowie die Festlegung der absoluten Konfiguration noch aus. Versuche, den *cis*-Ester durch Cadior-Kupplung mit *cis*-Penten-(2)-in-(4)-ol-(1) und anschließende Oxydation zur Säure darzustellen, scheiterten. Wir haben daher den *trans*-Hydroxyester V dargestellt und diesen durch UV-Isomerisierung in das *cis*-Isomere VI übergeführt. Durch Veresterung mit Angelicäsäure nach der Methode von STAAB<sup>3)</sup> erhält man den racemischen Ester I, der dünnenschichtchromatographisch und im IR-Spektrum nicht vom Naturstoff zu unterscheiden ist:



Als Nebenprodukt der UV-Isomerisierung isoliert man überraschenderweise einen Käoester, den aufgrund der spektralen Daten und der Summenformel die Struktur VIII zukommen muß. Die Bildung ist nur verständlich, wenn primär die Wanderung eines Protons zum Allen-enol erfolgt, das sich dann zum Keton VII stabilisiert.



Zur Festlegung der absoluten Konfiguration von I haben wir racemisches Pentin-(1)-ol-(3) (III) über den 3-Nitro-phthalsäurehalbester als Brucinsalz in die Antipoden zerlegt. Das so erhaltene Pentinol III zeigte die Drehung  $[\alpha]_{D}^{20}: +36.8^\circ$ . Zur Bestimmung der Konfiguration wird das Acetat mit Kaliumpermanganat zur rechtsdrehenden  $\alpha$ -Acetoxy-buttersäure oxidiert. Die absolute Konfiguration der daraus erhaltenen  $\alpha$ -Hydroxy-buttersäure ist gesichert<sup>4)</sup>. Damit besitzt das rechtsdrehende Pentin-(1)-ol-(3) R-Konfiguration. Die oben beschriebene Synthese von V mit R(+)-Pentin-(1)-ol-(3) ergibt den ebenfalls rechtsdrehenden Ester V, und die alkalische Verseifung liefert die Hydroxysäure VII mit der Drehung  $[\alpha]_{D}^{20}: +28^\circ$ , während die früher durch cis-*trans*-Isomerisierung und Hydrolyse aus dem Naturstoff gewonnene Hydroxysäure eine Drehung  $[\alpha]_{D}^{20}: -34^\circ$  zeigte<sup>2)</sup>. Die optische Reinheit des Syntheseproduktes beträgt demnach etwa 93% und der Naturstoff I besitzt S(–)-Konfiguration.

Der DEUTSCHEN FORSCHUNGSGEMEINSCHAFT und dem ERP-SONDERVERBÖGEN danken wir für die Förderung der Arbeit.

**BESCHREIBUNG DER VERSUCHE**

Die UV-Spektren wurden im Beckman DK 1 in Äther, die IR-Spektren im Beckman IR 9 in  $\text{CCl}_4$  oder  $\text{CHCl}_3$  und die optischen Drehungen im Leitz LEP 1 gemessen. Für die Chromatographien verwandte man Kieselgel (schwach sauer) und eluierte mit Petroläther, dem steigende Mengen Äther zugesetzt wurden. Die Analysen verdanken wir unserer mikroanalytischen Abteilung unter Leitung von Frau Dr. U. FAASS.

*cis*-Decen-(2)-dim-(4,6)-ol-(8)-säure-methylester (VI): 1.88 g. Pentin-(1)-ol-(3) (III), 225 mg Hydroxylaminhydrochlorid, 222 mg  $\text{Cu}_2\text{Cl}_2$  und 1.65 g 50-proz. Äthylaminlösung in 30 ccm Methanol versetzte man unter Röhren bei  $30^\circ$  mit 3.2 g 5-Brom-penten-(2)-in-(4)-ol-(2)-methylester (IV) in 20 ccm Methanol. Nach 90 Min. versetzte man mit Wasser, nahm in Äther auf und dampfte die getrocknete Ätherlösung ein. Der Rückstand ergab nach Chromatographie 2.8 g V (65%), das in 600 ccm Äther mit einer Quecksilbertauchlampe unter Röhren 2 Std. bestrahlt wurde. Der Eindampfrückstand wurde chromatographiert. Mit 5% Ätherzusatz eluierte man 150 mg VII, farblose Kristalle aus Petroläther, Schmp. 74°.  $\lambda_{max}^{(306)}: 296.5 \text{ m}\mu$  ( $\epsilon = 23100$ , 25900); IR-Spektrum:  $-\text{CO}_2\text{R}$  1730;  $\text{C=O}$  1710,  $\nu_{OH}^{(205)}$   $-\text{CH}=\text{CH}-$  1630, 1600, 960/cm.

$\text{C}_11\text{H}_{12}\text{O}_3$  (192.2) Ber. C 68.73 H 6.29 Gef. C 68.90 H 6.53

Mit 10% Ätherzusatz eluierte man 1.25 g V und mit 12% Äther 870 mg VII. Farbloses Öl.  $\lambda_{max}^{(305, 287)}: 272 \text{ m}\mu$  ( $\epsilon = 15200$ , 16000, 9700); IR-Spektrum:  $-\text{OH}$  3650;  $-\text{C}\equiv\text{C}-$  2210, 2150;  $-\text{CO}_2\text{R}$  1725/cm.

$\text{C}_11\text{H}_{12}\text{O}_3$  (192.2) Ber. C 68.73 H 6.29 Gef. C 68.71 H 6.92

<sup>1)</sup> LXXXII. Mitteil.: F. BOHLMANN, H.-D. KRAMER und G. ERTINGSHAUSEN, Chem. Ber. 88, 2605 (1965), vorstehend.  
<sup>2)</sup> F. BOHLMANN, K.-M. KLEINE und C. ARNDT, Chem. Ber. 97, 3469 (1964).  
<sup>3)</sup> H. STAAB, Angew. Chem. 74, 407 (1962); Angew. Chem. internat. Edit. 1, 351 (1962).

<sup>4)</sup> K. FREUDENBERG, Stereochemie, S. 677, 697, Verlag F. Deuticke, Leipzig und Wien 1933.

Schwefelsäure, nahm in Äther auf, chromatographierte den Eindampfrückstand und erhielt 370 mg *I*, farbloses Öl,  $\lambda_{\text{max}}$  303, 285, 270 m $\mu$  ( $\epsilon = 19700, 21700, 16000$ ). Das IR-Spektrum stimmt mit dem des Naturstoffs überein.

*Racematspaltung von Penin-(1)-ol-(3) (III):* 8.4 g *Penin-(1)-ol-(3)* (III) in 15 ccm Pyridin erhielt man 3 Stdn. mit 20.2 g *3-Nitro-phthaläureanhydrid* auf 80°. Der erhaltene *Halbeister* (Ausb. 79%) schmolz bei 135°. 13.57 g des Halbesters und 19.3 g *Brucin* löste man in 250 ccm Methanol. Die ausfallenden Salze, die zunächst noch ölig waren, ergaben nach fraktionierter Kristallisation 7.9 g Kristalle vom Schmp. 132°,  $[\alpha]^{20}_{20} = -40.8^\circ$  ( $c = 2.5$  in Methanol). 7.9 g des Salzes wurden in Methanol mit einem geringen Überschuß *Silbersäure* erwärmt. Nach Verdampfen des Methanols i. Vak. extrahierte man mit Methylchlorid und erhielt 3.2 g des optisch aktiven *Halbeisters*, Schmp. 136°,  $[\alpha]^{20}_{20} = -0.4^\circ$  ( $c = 2.5$  in Methanol).

$C_{13}H_{11}NO_6$  (277.2) Ber. C 56.30 H 4.00 Gef. C 56.13 H 4.06

3.2 g des optisch aktiven *Halbeisters* wurden mit 2.6 g KOH in 3 ccm Wasser und 3 ccm Methanol bei 20° versetzt. Mit Äther extrahierte man das optisch aktive *Penin-(1)-ol-(3)* (III). Ausb. 65%,  $[\alpha]^{20}_{20} = +36.8^\circ$  ( $c = 2.5$  in Äther).

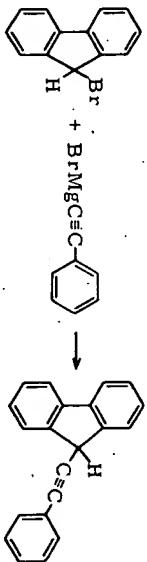
*Abbau von III:* 163 mg optisch aktives *III* ergaben in Pyridin mit *Acetylchlorid* 200 mg des *Acetats*,  $[\alpha]^{20}_{20} = +116^\circ$  ( $c = 2.5$  in Äther). 95 mg des Acetats suspendierte man in 6.1 ccm Wasser und 3 ccm Aceton und versetzte unter Kühlung mit Eis/Kochsalz innerhalb von 3 Stdn. mit 274 mg *Kaliumpermanganat* in 9 ccm Wasser. Nach weiteren 3 Stdn. wurde angesäuert und ausgekühlt. Man erhielt 87 mg *D(+)-α-Acetoxy-buttersäure*, Sdp. 0-0.1 70-80°, Schmp. 38-41°,  $[\alpha]^{20}_{20} = +36.2^\circ$  ( $c = 3.2$  in Methanol). 53 mg *D(+)-α-Acetoxy-buttersäure* versetzte man mit 100 mg NaOH in 2 ccm Wasser bei 20°. Nach Ansäuern und Auskühlen erhielt man 26 mg *D(+)-α-Hydroxy-buttersäure*, Schmp. 40-42°,  $[\alpha]^{20}_{20} = +3.1^\circ$  ( $c = 1.3$  in Methanol). Die Substanz war identisch mit authent. Material.

*Darstellung von optisch aktiver trans-Säure VII:* 270 mg optisch aktives *III* wurde wie oben mit *5-Brom-penten-(2)-in-(4)-säure-methylester* (IV) umgesetzt. Man erhielt in 45-proz. Ausb. den Ester *V*,  $[\alpha]^{20}_{20} = +13.9^\circ$  ( $c = 2.3$  in Methanol). 100 mg *V* versetzte man mit 300 mg KOH in 0.5 ccm Wasser und 2 ccm Methanol bei 20°. Aus  $\text{CHCl}_3/\text{CCl}_4$  80 mg *VII*, Schmp. 97°,  $[\alpha]^{20}_{20} = +28.0^\circ$  ( $c = 2.3$  in Äther).

$C_{10}H_{10}O_3$  (178.2) Ber. C 67.39 H 5.65 Gef. C 67.15 H 5.98

[74/65]

HURD und COHEN<sup>2)</sup> erhielten auf drei verschiedenen Wegen eine gelbe kristalline Substanz vom Schmp. 98-100°, der sie die Struktur des 9-Phenäthinylflorens (I) zuteilten. Wir vermuteten, daß das Triarylpiprin I eine beträchtliche CH-Acidität besitzen werde. Die nach den Angaben der genannten Autoren durchgeführte Umsetzung von Phenylacetylnatrium mit 9-Chlor-floren bzw. von Fluorenol-(9) mit Phenylacetylen führte jedoch nicht zu der von ihnen beschriebenen Substanz. 9-Phenäthinylfloren (I) konnte schließlich aus Phenäthinylmagnesiumbromid und 9-Brom-floren in Äther/Benzol mit ca. 10-proz. Ausbeute erhalten werden:



Es ist nicht gelb, sondern farblos (UV-Spektrum s. Abbild. 1) und schmilzt nicht bei 98-100°, sondern bei 129-131°. Analyse, Molekulargewichtsbestimmung und Mikrohydrierung (2 Moll. H<sub>2</sub>) bestätigen die Struktur I. Das Hydrierungsprodukt ist identisch mit 9-[2-Phenyläthyl]-fluoren. Im IR-Spektrum zeigt sich eine scharfe Bande bei 2220/cm ( $=\text{C}\equiv\text{C}-$ ). Das NMR-Spektrum besteht aus einem Singulett bei  $\tau = 5.08$  (1 H) und einem Multiplett bei  $\tau = 2.2-2.95$  (13 H), in Übereinstimmung mit obiger Struktur.

Lösungen des Phenäthinylflorens I sind sehr empfindlich gegen Basen. Konzentrierte Lösungen in polaren Lösungsmitteln färben sich auf Zusatz von etwas Triäthylamin rasch gelb unter Bildung dimerer Verbindungen. Dagegen erleiden verdünnte Lösungen in unpolaren Lösungsmitteln durch das Amin keine sichtbare Veränderung; dampft man eine solche Lösung (z. B. in n-Pentan) rasch ein, so erhält man fast farblose Kristalle, die sich durch Tieftemperaturkristallisation aus n-Heptan

## RICHARD KUHN und DIETER REWICKI

Über Kumulene, XX<sup>1)</sup>

Aus dem Max-Planck-Institut für Medizinische Forschung, Institut für Chemie, Heidelberg  
(Eingegangen am 22. Februar 1965)

### 1-Phenyl-3,3-biphenyl-allen

Die Darstellung von 9-Phenäthinylfloren (I), eines aciden Kohlenwasserstoffs, wird beschrieben. Die Umlagerung von I in 1-Phenyl-3,3-biphenyl-allen (II), wird kinetisch verfolgt. Als Aktivierungsenergie ergaben sich 7.8 kcal/Mol.

—

<sup>1)</sup> XIX. Mittel.: HERBERT FISCHER und HANS FISCHER, Chem. Ber. 97, 2975 (1964).

<sup>2)</sup> C. D. HURD und F. L. COHEN, J. Amer. chem. Soc. 53, 1068 (1931).

BEST AVAIL. FILE COPY